Итоговая контрольная работа по химии 9 класс

- 1. На основании положения в ПСХЭ охарактеризуйте химический элемент стронций. Определите степень окисления химических элементов и тип химической связи в веществах: оксид калия, оксид брома (VII), фосфора, нитрида кальция.
- 2. Осуществите превращения:

$$Ca \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2 \rightarrow CaCO_3 \rightarrow CO_2 \rightarrow CO_2$$

Укажите тип каждой реакции.

- 3. Закончите схемы химических реакций:
 - a) $Zn + HNO_3(конц.) \rightarrow$
 - 6) $NH_3 + O_2(Pt) \rightarrow$.

Расставьте коэффициенты с помощью электронного баланса. Укажите окислитель, восстановитель и процессы.

- 4. Какой объем водорода (н.у.) образуется при взаимодействии соляной кислоты с 830 мг алюминия, содержащего 20% примесей? Какое количество вещества соли при этом этом получится?
- 5. Смешали 250 г 30% и 340 г 25% раствора. Вычислите массовую долю полученного раствора.
- 6. Напишите области применения алкенов и значение углеводов для организма.